

“หินสบู่” ที่เขาชะโงก จังหวัดนครนายก

ผู้เขียนขอใช้คำ “หินสบู่” เป็นชื่อเรื่องในบทความนี้ โดยที่มีความเห็นว่าเมื่อพูดถึง “หินสบู่” ในวงการเหมืองแร่จะนึกไปถึง หินที่ผลิตจากเขาชะโงก จังหวัดนครนายก ได้ทันที อีกทั้งเป็นชื่อที่ใช้กันมานานราว 40 ปี แล้ว ความจริงเป็นชื่อที่เหมาะสมกับสภาพลักษณะทางกายภาพของหินที่เคยผลิตขายจากบริเวณนี้ แต่บังเอิญไปมีความหมายตรงกับคำว่า soapstone ซึ่งหมายถึงหินที่ไม่แข็ง สีเทาแกมเขียว ลื่นมือ และประกอบด้วยแร่ทัลก์ (talc) เป็นส่วนสำคัญ จึงทำให้มีความเข้าใจว่า “หินสบู่” มีส่วนประกอบเหมือนกับแร่ทัลก์ นอกจากเรียกกันว่า “หินสบู่” แล้ว ยังพบว่ามีชื่ออื่นอีก เช่น agalmatolite, pagodite, pyrophyllite, kaolinite halloysite, และ dickite

ผู้เขียนได้ศึกษาเรื่องนี้โดยการสำรวจธรณีวิทยาแหล่งแร่ “หินสบู่” บริเวณเขาชะโงก และได้เก็บตัวอย่างแร่บริสุทธิ์ของ “หินสบู่” มาตรวจวิเคราะห์ทาง X-ray diffraction (XRD); differential thermal analysis (DTA); scanning electron-microscope (SEM) และส่วนประกอบทางเคมีเปรียบเทียบกับข้อมูลที่ได้ว่าควรจะเป็นแร่ตัวใดแน่ และก็สรุปได้ว่า แร่นั้นคือ แร่ดิกไคต์ (dickite) ซึ่งก็ตรงกับรายงานการศึกษาที่เขาชะโงก จังหวัดนครนายก โดยเกษตรพิทักษ์ไพรวณ เมื่อปี พ.ศ.2513

* กรมทรัพยากรธรณี

** ภาควิชาวิศวกรรมเหมืองแร่ มหาวิทยาลัย

สงขลานครินทร์

ธรณีวิทยาแหล่งแร่โดยย่อ

บริเวณเขาชะโงกประกอบด้วย หินภูเขาไฟ ยุคเพอร์เมียน-ไทรแอสซิก (Permo-Trias) ได้แก่ หินลาวา ชนิดโรโอไลต์ หินชั้นภูเขาไฟ (pyroclastic rock) พวกรีโอไลติกทัฟฟ์ (rhyolitic tuff) และทัฟฟ์กรวดเหลี่ยม (tuff breccia) แร่ดิกไคต์พบอยู่ 2 แบบ คือ

1. แบบบรรจุตามรอยแตก ในหินภูเขาไฟ (fracture-filled type) เป็นแร่บริสุทธิ์ สีเขียวแกมน้ำเงิน สีขาวแกมเทา หรือเทาแกมเขียว

2. แบบแทนที่ในหินภูเขาไฟ (replacement type) โดยแร่ดิกไคต์แทนที่ในหินภูเขาไฟหมดหรือเพียงบางส่วน ทั้งนี้ขึ้นกับลักษณะของหินภูเขาไฟว่ามีแร่ควอร์ตซ์ปนมากน้อยเพียงใด

สมบัติเด่นของแร่

1. แร่ทัลก์ (talck) $3\text{MgO} \cdot 4\text{SiO}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$: ระบบผลึกหนึ่งแกนเอียง (monoclinic) ลักษณะเป็นแผ่นบาง เป็นริ้ว ๆ ความแข็ง 1.0 สีเขียว เทา ขาว หรือขาวเงิน ถิ่นมีอชนิดที่มีเนื้อสมานแน่น ขนาดเม็ดละเอียดมากจนไม่สามารถเห็นได้ด้วยตาเปล่าเรียก steatite ซึ่งประกอบด้วยแร่ทัลก์ล้วน ส่วนประกอบเคมีของแร่ทัลก์บริสุทธิ์ MgO 31.7% SiO_2 63.5% และ H_2O 4.8%

2. หินสบู่ (soapstone): หินที่ประกอบด้วยแร่ทัลก์เป็นส่วน

สำคัญ มีมลทินอินปน เนื้อสมานแน่น สีเทาแกมเขียว ถิ่นมีอ

3. แร่ไพโรฟิลไลต์ (pyrophyllite): $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 4\text{SiO}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$: ระบบผลึกหนึ่งแกนเอียง ลักษณะเป็นแผ่นบาง เป็นริ้ว ๆ เหมือนกับแร่ทัลก์ ความแข็ง 1-2 สีขาว เขียว เทา หรือน้ำตาล ถิ่นมีอชนิดที่มีเนื้อสมานแน่น เรียก pagodite หรือ agalmatolite ส่วนประกอบเคมีของแร่ไพโรฟิลไลต์ Al_2O_3 28.3% SiO_2 66.7% H_2O 5% XRD pattern 9.16 Å (002); 4.58 Å (004); 3.05 Å (006)

4. กลุ่มเคโอลิไนต์ (The Kaolinite Group) คือ แร่ดินกลุ่มหนึ่งได้แก่ แร่เคโอลิไนต์ แร่ฮาลลอยไซต์ (halloysite) แร่ดิกไคต์ (dickite) แร่ดินกลุ่มนี้มีโครงสร้างเป็นชั้น แต่ละชั้นหน่วย (unit layer) ประกอบด้วย silica tetrahedron หนึ่งแผ่น (sheet) และ alumina octahedron หนึ่งแผ่น โครงสร้างของผลึกประกอบด้วยชั้นหน่วยหลาย ๆ ชั้นเรียงซ้อนกันในทิศทางของแกน C และจับกันด้วยพันธะไฮโดรเจนระหว่างไอออน OH ของแผ่น octahedron ของชั้นหนึ่งกับออกซิเจนของแผ่น tetrahedron ในชั้นถัดไป

4.1 แร่เคโอลิไนต์ (Kaolinite) $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{SiO}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ส่วนประกอบทางทฤษฎีเป็น Al_2O_3 39.50% SiO_2 46.54% และ H_2O 13.96% สีขาว รูปผลึกอยู่ในระบบสามแกนเอียง (triclinic) แต่ละชั้นหนาประมาณ

7.15 อังสตรอม (Å) (แผ่น tetrahedron = 2.1 Å; แผ่น octahedron = 5.05 Å) ซึ่งเป็นหน้าผลึก (001) ลักษณะเด่นทาง X-ray diffraction pattern จะได้ยอดเด่น (strong peak) ที่ 7.15 Å = (001) และ 3.57 Å = (002) ถ้าเผาเกิน 450° ซ. ยอดทั้งสองจะยุบหายไป รูปร่างภายใต้กล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนเป็นแผ่นของผลึก 6 เหลี่ยม ในกรณีที่เป็นผลึก well defined หากเป็นผลึก disordered จะเป็นแผ่นแคบลักษณะ 6 เหลี่ยมไม่ชัดเจน ขอบของแผ่นจะไม่เรียบ โดยทั่วไปพวกผลึก disordered หรือ poorly crystallized จะมีขนาดเล็กและบางกว่าพวก well crystallized สมบัติของแร่ต่อการแปลงทางอุณหภูมิจึงวิธี Differential Thermal Analysis (DTA): endothermic 550°-600°C; exothermic 925°-1,030°C

4.2 แร่ดิกไคต์ (dickite) $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{SiO}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ส่วนประกอบทางทฤษฎีเป็น Al_2O_3 39.50% SiO_2 46.54% และ H_2O 13.96% เหมือนกับแร่เคโอลิไนต์ รูปผลึกอยู่ในระบบหนึ่งแกนเอียง (monoclinic) ดิกไคต์ต่างจากเคโอลิไนต์ ตรงการเรียงซ้อนกันของชั้น เซลล์หน่วย (unit cell) คล้ายกับของเคโอลิไนต์ เว้นแต่มีชั้น $\text{SiO}_2\text{-Al}_2\text{O}_3$ สองชุด ลักษณะเด่นทาง X-ray diffraction pattern คล้ายกับของเคโอลิไนต์ แต่จะให้ความเข้มมากกว่ายอดเด่นที่ 7.15 Å = (002) และ 3.58 Å = (004) รูปร่างภายใต้กล้องจุลทรรศน์อิเล็ก-

โครงสร้างของกลุ่มเคโอลิโน							
แร่	ระบบผลึก	แกนอิงสทอม (Å)			มุม		
		a	b	c	α	β	γ
คลไคต์	monoclinic	5.15	8.96	14.45	90°	96° 50'	90°
เคโอลิโน	triclinic	5.14	8.93	7.37	91° 36'	140° 43'	90°
เมตาฮาลลอยไซต์	pseudo-hexagonal	5.1	8.9	7.2	(90°)	(90°)	90°

(ที่มา : Grimshaw, R.W., 1980 หน้า 131)

โครนเป็นแผ่น 6 เหลี่ยม และยาวไปทางใดทางหนึ่ง DTA: endothermic 500°-750° C; exothermic 970°-1,030° C

4.3 แร่ฮาลลอยไซต์ (halloysite) มี 2 รูป

1) $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{SiO}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ สูตรเหมือนเคโอลิโนต์ เรียกว่า dehydrated halloysite, metahalloysite, normal halloysite, หรือ halloysite-7A ลักษณะเด่นทาง X-ray diffraction pattern ยอดเด่นที่ 7.2 Å (001), 4.42 Å, และ 3.63 Å (002) DTA: endothermic 500°-650° C; exothermic 970°-1,030° C

2) $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{SiO}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ เรียกว่า hydrated halloysite, halloysite-10 Å, หรือ endellite ส่วนประกอบทางทฤษฎี Al_2O_3 34.66% SiO_2 40.86% และ H_2O 24.48% ลักษณะเด่นทาง X-ray diffraction pattern ยอดเด่นที่ 10.1 Å (001), 4.42 Å, และ 3.34 Å (003) ความแตกต่างของยอด 10.1 Å ใน hydrated และ 7.2 Å ใน dehydrate เท่ากับ

2.9 Å เนื่องจากมีชั้นของน้ำแทรกถ้าเผาที่ 80°-110° ซ จะทำให้ halloysite-10 Å เปลี่ยนเป็น halloysite-7 Å และจะไม่สามารถเปลี่ยนกลับโดยแทนที่ด้วยน้ำอีก DTA: endothermic 500°-650° C; exothermic 970°-1,030° C

ภายใต้กล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอน แร่ฮาลลอยไซต์ มีรูปร่างเป็นหลอด (tubular) เส้น (fibrous) หรือแท่ง (rod)

การตรวจแร่คิกไคต์ เขาชะโงก

ตัวอย่างที่นำมาตรวจวิเคราะห์เป็นแร่ที่บรรจุตามรอยแตกในหินภูเขาไฟ แร่บริสุทธิ์ เนื้อผลึกซ้อนรูป (cryptocrystalline) สมานแน่น (massive) และแข็ง (indurated) ความแข็งตามสเกลของมอสส์อ่อนกว่า 2.5 แต่แข็งกว่า 2.0 สีเขียวแกมเทา และโปร่งแสง

1. ผลวิเคราะห์เคมี (%)

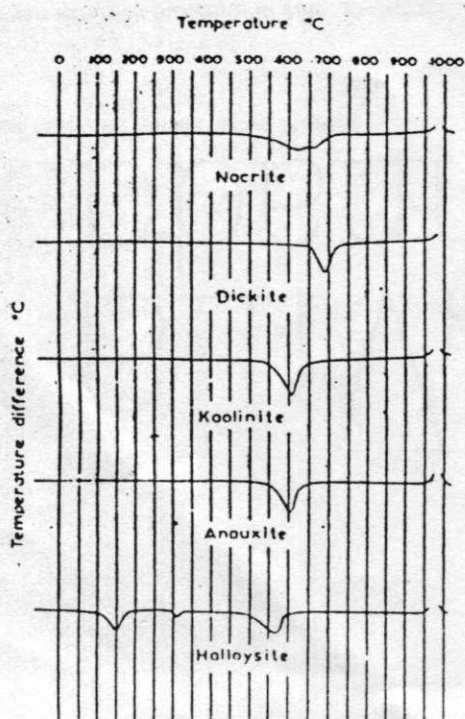
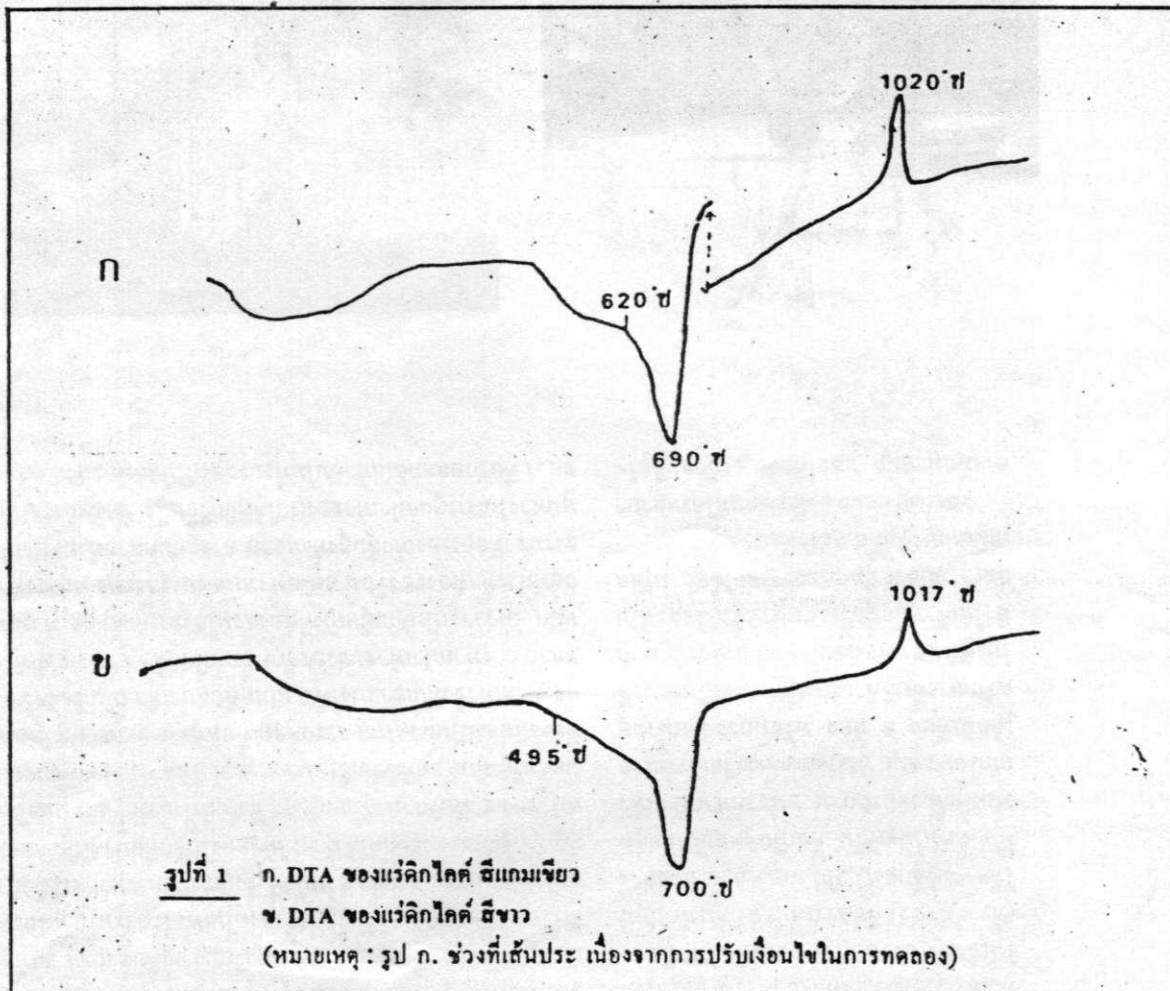
SiO_2 Al_2O_3 Fe_2O_3 CaO MgO K_2O Na_2O MnO TiO_2 $\text{H}_2\text{O} +$

$\text{H}_2\text{O} - \text{I.L.}$ 45.2 39.86 0.85 0.07 0.02 0.002 0.02 0.01 0.11 13.11 0.14 14.07 (ผู้ทำการวิเคราะห์: ยุคล อิศรางกูร ณ อยุธยา กองธรณีวิทยา กรมทรัพยากรธรณี 27 มิ.ย. พ.ศ.2516)

2. ผลทาง Differential Thermal Analysis (DTA)

Dr. Takeno (Dept. of Mineralogy, Hiroshima University) ได้ให้ความร่วมมือตรวจตัวอย่างแร่คิกไคต์ที่เกิดแบบแทนที่ในหิน rhyolitic tuff จากแหล่งเขาชะโงก ซึ่งมีแกมเขียว (greenish) กึ่งโปร่งแสง และสีขาว หรือเทาอ่อน ทึบแสง โดยวิธี DTA ดังรูปที่ 1

ตัวอย่างสีแกมเขียวให้ endothermic peak ที่ 690° ซ. และ exothermic peak ที่ 1,020° ซ ส่วนตัวอย่างสีขาวให้ endothermic peak ที่ 700° ซ. และ exothermic peak ที่ 1,017° ซ. โดยการเผาตัวอย่างในอัตรา 10° ซ ต่อนาที

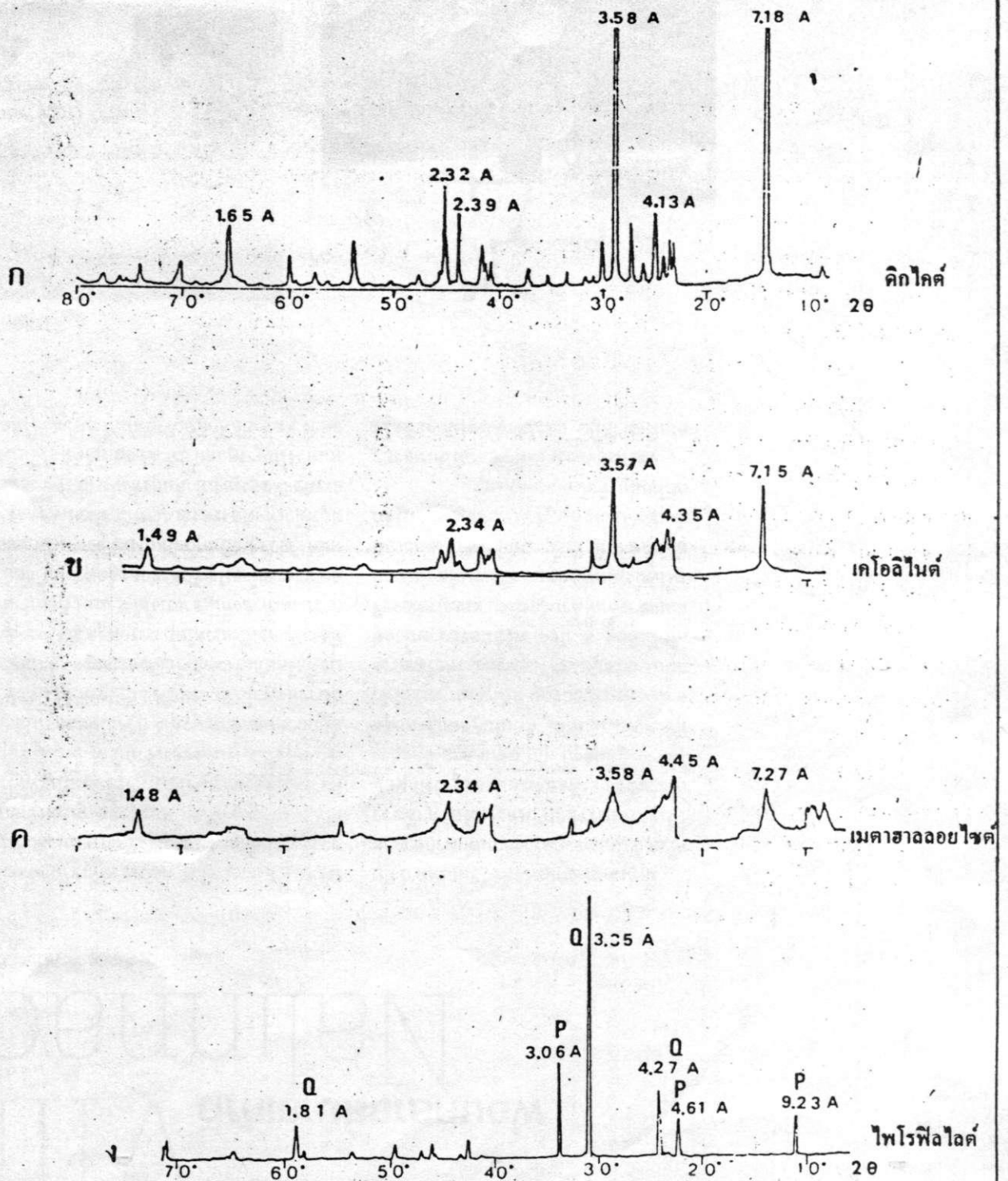


รูปที่ 2 DTA ของแร่ดินในกลุ่มเคโอลิไนต์ แสดงเฉพาะ endothermic peaks
(ที่มา : Norton, F.H., 1939)

จากรูปที่ 2 เปรียบเทียบผล
การทดสอบโดยวิธี DTA ของแร่ดิน
ในกลุ่มเคโอลิไนต์ แสดงให้เห็นถึง
ความแตกต่างของตำแหน่ง endother-
mic peak (คัดจาก Norton, F.H.
1939)

3. ผลวิเคราะห์ทาง X-ray diffraction

ตัวอย่างที่ผ่านการบดเป็นผง
นำมาวิเคราะห์แบบ unoriented
sample ใช้หลอด Co K α radiation



รูปที่ 3

แสดง XRD patterns ของ

ก. แร่ดิกไคต์ เขาชะโงก จังหวัดนครนายก

ข. แร่เคโอลินต์ อำเภอระแงะ จังหวัดนราธิวาส

ค. แร่เมตาฮาลลอยไซต์ อำเภอแม่ทา จังหวัดลำพูน

ง. แร่ไพโรฟิลไลต์ อำเภอเชียงทอง จังหวัดเชียงราย

P : ไพโรฟิลไลต์ Q : ควออร์ซ

(หมายเหตุ : ทุกตัวอย่างทำการตรวจสอบ ภายใต้เงื่อนไขเดียวกัน)

รูปที่ 3 ก. แสดง XRD pattern ของตัวอย่างแร่จากเขาชะโงก โดยมี reflection ที่มียอดสูงสุดเรียงตามลำดับดังนี้ 7.18 Å, 3.58 Å และ 2.32 Å สำหรับ reflection อื่น ๆ สามารถเทียบตาม ASTM File No. 10-430 DICKITE ได้หมด แต่เมื่อเทียบกับ File ของ KAOLINITE จะพบว่า reflection เค้น ๆ ยังเทียบลงได้ เว้นแต่ reflections ที่มีความเข้มต่ำ จะเทียบเข้าไม่ได้ แสดงถึง XRD pattern ของแร่ดิกโคईที่ต่างไปจากของแร่เคโอลิไนต์ หากตรวจตั้งแต่มุมต่ำ 3°-มุมสูง 70° 2θ

ในกรณีของแร่ฮาลลอยไซต์นั้น ตำแหน่ง ความเข้ม และลักษณะของ reflection จะแตกต่างจากของแร่ดิกโคई รูปที่ 3 ข, ค, ง เป็นการเปรียบเทียบ XRD ของแร่เคโอลิไนต์ จากแหล่งดินขาว ตำบลจวบ อำเภอระแงะ จังหวัดนราธิวาส แร่ฮาลลอยไซต์จากแหล่งแร่ฟลูออไรด์ อำเภอแม่ทา จังหวัดลำพูน และแร่ไพโรฟิลไลต์ จากอำเภอเขียงของ จังหวัดเชียงราย

4. ลักษณะรูปร่างของแร่ภายใต้กล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนแบบ scanning (SEM)

การศึกษาลักษณะรูปร่างของผลึกแร่ดินในกลุ่มเคโอลิไนต์ และแร่ไพโรฟิลไลต์ได้รับความร่วมมือจากหน่วยจุลทรรศน์อิเล็กตรอนภาควิทยาศาสตร์ คณะแพทยศาสตร์ มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์

รูปร่างของแร่ดิกโคई เขาชะโงก เป็นแบบ 6 เหลี่ยมด้านไม่เท่า วางทับเป็นชั้น ๆ ซ้อนกัน (รูปที่ 4 ก, ข, ค) แร่เคโอลิไนต์จากแหล่งดินขาว ตำบลโต๊ะเต๊ะ อำเภอสุไหงปาดี จังหวัดนราธิวาส ลักษณะเป็นแผ่น ขอบไม่เรียบ และซ้อนกันไม่หนา (รูปที่ 5 ก) แร่ฮาลลอยไซต์จากแหล่งแร่ฟลูออไรด์ อำเภอแม่ทา จังหวัดลำพูน ลักษณะเป็นแท่ง ๆ คล้ายเม็ดข้าวสารกระจายกันไม่เป็นระเบียบ (รูปที่ 5 ข) แร่ไพโรฟิลไลต์ จากอำเภอเขียงของ จังหวัดเชียงราย ลักษณะเป็นแผ่นหนาซ้อนกัน ขอบไม่เรียบ แตกเป็นเหลี่ยม คม (รูปที่ 5 ค)

บทวิจารณ์

1. ผลวิเคราะห์เคมีของแร่ดิกโคईจากเขาชะโงก มี MgO เพียง 0.02% และ Al_2O_3 39.86% จึงควรเป็นแร่ในกลุ่มเคโอลิไนต์ไม่ใช่แร่ทัลก์หรือ soapstone ซึ่งมีปริมาณ MgO 31.7% และไม่มี Al_2O_3

2. ผลทาง XRD ไม่มียอดที่ ~ 9 Å, ~ 4.5 Å, และ ~ 3.0 Å ซึ่งเป็นยอดเด่นของแร่ไพโรฟิลไลต์ อีกทั้งผลวิเคราะห์เคมีก็มีปริมาณของ Al_2O_3 มากกว่าและ SiO_2 น้อยกว่าในแร่ไพโรฟิลไลต์จึงไม่ควรเป็นแร่ไพโรฟิลไลต์ หรือ pagodite หรือ agalmatolite

3. แร่ดินในกลุ่มเคโอลิไนต์อันได้แก่ แร่เคโอลิไนต์ แร่ฮาลลอยไซต์ และแร่ดิกโคई แตกต่างกันตรง

ที่แร่ดิกโคईมีลักษณะแข็งโดยที่เนื้อเสมานแน่น ส่วนอีก 2 ชนิดนั้นมีลักษณะร่วน

3.1 ลักษณะ XRD pattern ของแร่ฮาลลอยไซต์ จะต่างจากแร่เคโอลิไนต์และแร่ดิกโคईโดยที่ reflection ของแร่ฮาลลอยไซต์จะกว้างไม่แหลม hydrated halloysite มียอด ~ 10 Å และ dehydrated halloysite มียอด ~ 7.2 Å ส่วน XRD ของแร่เคโอลิไนต์ และแร่ดิกโคईจะคล้ายคลึงกัน

3.2 จาก DTA สามารถบอกความแตกต่างของแร่เคโอลิไนต์ แร่ฮาลลอยไซต์ และแร่ดิกโคई จาก endothermic peak ที่ ~ 585°, ~ 610° และ ~ 695° ซ ตามลำดับ

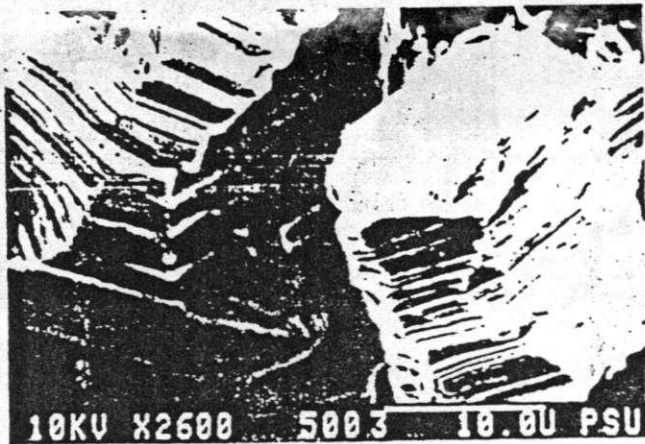
3.3 รูปลักษณะภายใต้กล้อง SEM ของแร่ดิกโคईเป็นแท่ง 6 เหลี่ยมด้านไม่เท่า ขาวมาตามแกน C ต่างจากแร่ฮาลลอยไซต์ ซึ่งเมื่อขยาย 15,000 เท่าเป็นแท่งขาวแบนเรียบ

4. จาก XRD pattern ซึ่งมี reflections ในตำแหน่งต่าง ๆ เฉพาะตลอดจนรูปร่างภายใต้ SEM แสดงว่าตัวอย่างแร่ดิกโคईที่นำมาตรวจวิเคราะห์นี้ เป็นตัวอย่างแร่ดิกโคईบริสุทธิ์

10K

10K

10



ก. แร่คิกโคต เขาชะโรง
ความยาวของผลึก ๘ เหลี่ยมด้านไม่เท่า
วางทับกันเป็นชั้นๆ
(กำลังขยาย 2,600 เท่า)

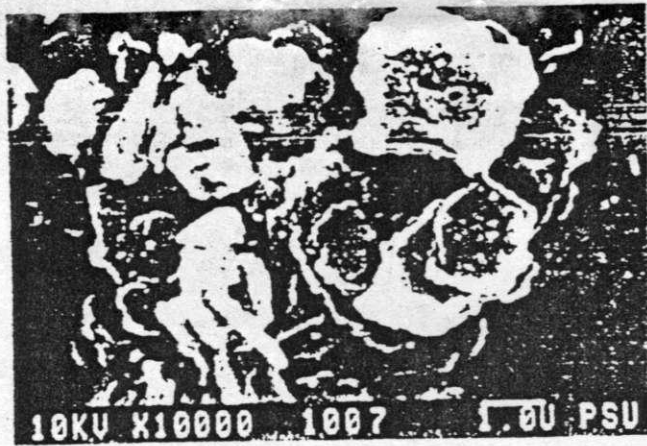


ข. แร่คิกโคต เขาชะโรง
(กลางภาพ) แสดงด้านข้างและพื้นผิวของ
ผลึก ๘ เหลี่ยม
(กำลังขยาย 2,000 เท่า)

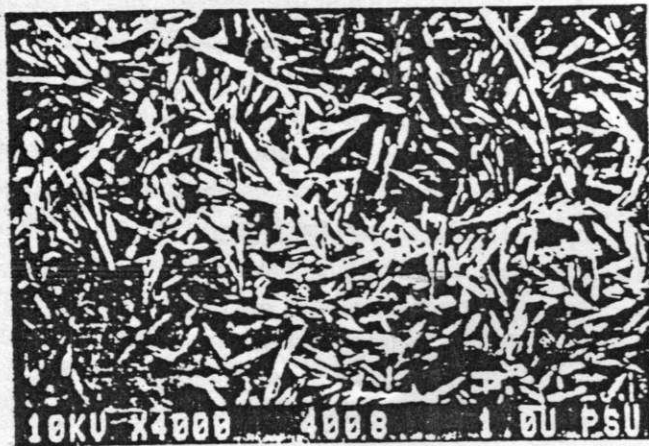


ค. แร่คิกโคต เขาชะโรง
แสดงการแตกเป็นแผ่น
(กำลังขยาย 2,000 เท่า)

รูปที่ 4 ภาพลักษณะรูปร่างของแร่คิกโคต ภายใต้กล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอน แบบ Scanning



ก. แร่เคโอลิไนต์ คำนวณโคะเค็ง
จังหวัดนครราชสีมา
(ด้านขวา) แสดงแผ่นผิวหน้าของรูป ๘
เหลี่ยมด้านไม่เท่าที่ไม่สมบูรณ์
(กำลังขยาย 10,000 เท่า)



ข. แร่ฮาลอยไซต์ อำเภอมะนัง
จังหวัดอำนาจเจริญ
แสดงลักษณะแท่ง หักง่ายมีสีขาวสาร กระจาย
ไม่เป็นระเบียบ
(กำลังขยาย 4,000 เท่า)



ค. แร่ไพโรฟิลไลต์ อำเภอเชียง
ของจังหวัดเชียงราย
แสดงลักษณะแผ่นผิวหน้าด้านข้าง (ซ้ายของภาพ)
ขอบไม่เรียบ แตกเป็นเหลี่ยม คม
(กำลังขยาย 1,300 เท่า)

รูปที่ ๕ ภาพลักษณะรูปร่างของแร่ ภายใต้กล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอน แบบ Scanning

สรุป

การตรวจวิเคราะห์แร่ตัวอย่างจากแหล่งเขาชะโงก จังหวัดนครนายก โดยวิธีเคมี Differential Thermal Analysis, X-ray Diffraction และ Scanning Electron Microscope ได้ผลดังนี้

1) จากผลทางเคมี และ XRD บอกได้ว่าควรเป็นแร่ดินในกลุ่มเคลอิไลต์ ไม่ใช่แร่ไพโรฟิลไลต์

2) จาก DTA, SEM และ XRD (พิจารณาตั้งแต่ 5-70°C) ควรเป็นแร่อิกไกต์ ไม่ใช่แร่เคลอิไลต์ หรือแร่ฮาลลอยไซด์

เอกสารอ้างอิงและประกอบเรื่อง

เกษกร พัทธวิวัฒน์, 2513, รายงานการศึกษาที่เขาสะโงก จังหวัดนครนายก, กองธรณีวิทยา กรมทรัพยากรธรณี, 8 หน้า

ชัยยันต์ หินทอง และคณะ, 2528, แผนที่ธรณีวิทยา ราว ND 47-8; จังหวัดพระนครศรีอยุธยา: มาตรการส่วน 1:250,000

Allen, D.K. and Mortensen, K.S., 1973, Metallurgy and Materials Science Laboratory Manual: Am. Tech. Soc., Chicago, p.91-96.

Brindley, G.W. and Porter, A.R.D. 1978, Occurrence of dickite in Jamaica-ordered and disordered varieties: Am. Min. 63, p.554-562.

Carroll, D., 1970, Clay minerals: A guide to their X-ray identification; Geol. Soc. of Am., Spec. paper 126, 80 p.

Grim, R.E., 1968, Clay mineralogy, 2nd ed. : McGraw-Hill, New York, p.51-77, 126-139.

Grimshaw, R.W., 1980, The chemistry and physics of clays, 4th ed: John Wiley, New York, p.968-969.

Kuhnel, R.A. and Vudhichativanich, S, 1987, Halloysite in Fluorite Deposit, Mae Ta, Lampun, North Thailand; Jour. of the Geol. Socie. of Thailand. vol. 9, no. 1-2, p.21-25.

Norton, F.H., 1939, Critical study of the differential thermal method for the identification of clay minerals: J.A. Cer. S. vol. 22, p.54.

Singer, F. and Singer, S.S., 1963, Industrial Ceramics; Chapman & Hall, London, p.314.

คำขอบคุณ

Dr. Hideho SAWATA, Mr. Koichi TANAKA - ติดต่อบริษัท

Dr. TAKENO ตรวจวัดตัวอย่างแร่ดิคไกต์ด้วยวิธี DTA

Dr. TAKENO จาก HIROSHIMA UNIVERSITY - ตรวจวิเคราะห์

คุณสมบัติ อีกรางการ ๗ อุทยาน (กรมทรัพยากรธรณี) - วิเคราะห์เคมี

คุณสกล สุวักขณ์ และคุณสุภาพ เกียรติทับทิม (ภาควิชาฟิสิกส์ มหาวชิราวุธวิทยาลัยสงฆานครินทร์) - ถ่ายภาพแร่